

NEDERLAND



Ter inzage gelegde
Octrooiaanvrage Nr. 7 4 0 1 4 0 5
Int. Cl. C 07 c 179/06, C 08 f 4/32,
C 08 f 299/04.

Indieningsdatum: 1 februari 1974, Datum van terinzagelegging: 25 april 1974.
8 uur 59 min.

De hierna volgende tekst is een afdruk van de beschrijving met conclusie(s), zoals deze op bovengenoemde datum werd ingediend.

Aanvrager: Akzo N.V. te Arnhem.

Gemachtigde: Ir. C.C.T. van den Berg (R. Sieders c.s.

Postbus 314, Arnhem)

Ingeroepen recht van voorrang:

Korte aanduiding: Werkwijze voor de bereiding van een, een ketonperoxyde, een inert oplosmiddel en een stabilisator bevattende samenstelling.

De uitvinding heeft betrekking op een werkwijze ter bereiding van een, een ketonperoxyde, een inert oplosmiddel en een stabilisator bevattende samenstelling, alsmede op de aldus bereide samenstelling.

5. Het is bekend, dat onverzadigde polyesterharsen kunnen worden uitgehard onder toepassing van ketonperoxyden.

Volgens het Amerikaanse octrooi 3 367 994 worden onder onverzadigde polyesterharsen verstaan mengsels van onverzadigde polyesters met een of meer copolymeriseerbare, een of meer vinyl- of vinylideengroepen bevattende monomeren, zoals styreen, vinyltolueen, methylmethacrylaat, diallylftalaat en divinylbenzeen.

Uit veiligheidsoverwegingen worden de meeste keton- peroxyden niet als zodanig, doch opgelost in inerte oplos-

7401405



middelen in het verkeer gebracht.

Deze oplossingen worden in hoeveelheden van 25 à 50 kg gedurende lange perioden opgeslagen of getransporteerd in afgesloten, uit kunststof vervaardigde verpakkingen, eventueel voorzien van een buitenverpakking van een ander materiaal. De materialen, waaruit de binnen- en buitenverpakking zijn vervaardigd zijn slecht warmtegeleidend, hêtgeen betekent, dat de peroxyden onder nagenoeg adiabatische omstandigheden worden gehanteerd. Men dient er derhalve zorg 10. voor te dragen, dat de oplossingen voldoende gestabiliseerd zijn, opdat geen explosies optreden tengevolge van zelfopwarming van het ontledende peroxyde.

De onderhavige uitvinding heeft nu tot doel een werkwijze ter bereiding van een, een ketonperoxyde, een inert
oplosmiddel en een stabilisator bevattende samenstelling te
verschaffen en is daardoor gekenmerkt, dat men een dergelijke
samenstelling als stabilisator doet bevatten ten minste een
amine oxyde van de algemene formule:

 $\begin{array}{c}
R^{1} \\
R^{2} \\
R^{3}
\end{array}$ N

waarin R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup> en R<sup>3</sup> al dan niet door hydroxylgroepen gesubstitueerde alkyl- of cycloalkylgroepen voorstellen en waarin R<sup>1</sup> en/of R<sup>2</sup> bovendien waterstof kumnen zijn, in een hoeveelheid voldoende om de samenstelling te stabiliseren tegen ontleding bij opslag onder nagenoeg adiabatische omstandigheden bij temperaturen tot ongeveer 55°C.

Voorbeelden van volgens de uitvinding toe te voegen stabilisatoren zijn cetyldimethylamine-oxyde, myristyldi30. methylamine-oxyde, stearyldimethylamine-oxyde, lauryldimethyl amine-oxyde, cyclohexylamine-oxyde, bij voorkeur echter triethanolamine-oxyde en tributylamine-oxyde.

Ter bereiking van het door de uitvinding beoogde effect dienen de stabilisatoren te worden toegevoegd in hoe35. veelheden van ten minste 0,1 gew. berekend op de te stabiliseren samenstelling, bij voorkeur echter in hoeveelheden
van 0,2 tot 0,5 gew. b.

2401405

20.

0

Voorbeelden van volgens de uitvinding te stabiliseren peroxydische oplossingen zijn oplossingen van dialkylketon-peroxyden zoals methylethylketonperoxyde, methylisobutyl-ketonperoxyde, methylisoamylketonperoxyde, diisobutylketon-peroxyde, dicycloalkylketonperoxyden, zoals cyclohexanon-peroxyden, alkyl-gesubstitueerde cyclohexanonperoxyden, zoals methylcyclohexanonperoxyde, 3.3.5-trimethylcyclohexanonperoxyden in dimethylftalaat, dibutylftalaat, diisobutylftalaat linevolftalaat, ethylacetaat, butylacetaat, diacetonalcohol of mengsel daarvan, als inerte oplosmiddelen.

De uitvinding zal hierna aan de hand van uitvoeringsvoorbeelden nader worden toegelicht.

#### Voorbeeld I

Een oplossing van 400 ml. 1-hydroperoxy-1 -hydroxy bis

(methylcyclohexyl)peroxyde in dibutylftalaat werd gebracht
in een dewarvat, dat zodanig is gekozen, dat de uitstralingsverliezen via de wand en de afsluitstop overeenkomen met de
uitstralingsverliezen zoals deze voorkomen bij de normaal
gebruikelijke handelsverpakkingen. Vervolgens werd aan de
oplossing, welke een gehalte aan aktieve zuurstof van 6,5%
bevatte, een stabilisator volgens de uitvinding toegevoegd.
Daarna werd het vat afgesloten en geplaatst in een oven,
welke geleidelijk van 20°C op 50°C werd gebracht. Na drie
dagen werd de warmteontwikkeling in de peroxydische oplossing
met thermokoppels gemeten. Deze thermokoppels waren geplaatst
in een dun wandige smalle met paraffineolie gevulde buis,
welke tot in de monsters reikten.

	<del></del>	·			:	
30.	tijd na plaatsing monster in oven	blanco				
			tributyl	triethanol-		
•			0,5%	0,5% 0,2%	0,1%	
	4	ontle-	. 50,6	50,0 50,0	58,0	
:	5 .	ding+	51,6	51,8 53,0	82,4	
•	6		52,8	53,8 55,6	1 1	
35•	7		54,6		, ,	
				56,5. 60,2	ontleding	

7401405

	· 4			
9 5. > 9	55,3 69,8 89,0 onder ontledia	ont- leding	82,4 ont- leding	
<del></del> J	 			

+ volledige ontleding met een temperatuurstijging tot 150°C.

Opgemerkt zij, dat de stabilisatoren geen effect blij
10. ken te hebben, wanneer zij worden gebezigd in ketonperoxydische oplossingen, welke onder isothermische omstandigheden worden bewaard, hetgeen moge blijken uit het navolgende
voorbeeld.

### Voorbeeld II

15. Een oplossing van 10 gram methylethylketonperoxyde in dibutylftalaat, welke oplossing 10,5% aktieve zuurstof bevatte, en waaraan triethanolamine oxyde was toegevoegd, werd in een afgesloten reageerbuis 4 dagen in een thermostaatbad met een temperatuur van 50°C bewaard. Na deze periode werd het gehalte aan aktieve zuurstof bepaald.

Ter vergelijking werd een overeenkomstige proef verricht met een oplossing, welke géén triethanolamine oxyde bevatte.

De gebezigde hoeveelheden triethanolamine oxyde en de 25. gemeten gehaltes aan aktieve zuurstof zijn hieronder tabellatisch weergegeven.

tijd in uren	gehalte aan aktieve zuurstof in \$\frac{\phi}{2}\$ triethanolamine oxyde			
	0%	0,1%	0,5%	
0 .	10,5	10,5	10,5	
96	10,2	10,4	_	
100	10,0	. <b>-</b>	10,3	

7401405

THIS PAGE BLANK (USPTO)



### CONCLUSIES

1) Werkwijze ter bereiding van een, een ketonperoxyde, een inert oplosmiddel en een stabilisator bevattende samenstelling, met het kenmerk, dat men de samenstelling als stabilisator doet bevatten ten minste een amine oxyde van de algemene formule:

$$\begin{array}{c}
R^{1} \\
R^{2} \\
N \longrightarrow 0
\end{array}$$

- 10. waarin R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup> en R<sup>3</sup> al dan niet door hydroxylgroepen gesubstitueerde alkyl- of cycloalkylgroepen voorstellen en waarin R<sup>1</sup> en/of R<sup>2</sup> bovendien waterstof kunnen zijn, in een hoeveelheid voldoende om de samenstelling te stabiliseren tegen ontleding bij opslag onder nagenoeg adiabatische omstandig
  15. heden bij temperaturen beneden 55°C.
  - 2) Werkwijze volgens conclusie 1, m e t h e t k e n-m e r k, dat men de samenstelling ten minste 0,1 gew.% amine oxyde, berekend op de te stabiliseren samenstelling, doet bevatten.
- 3) Werkwijze volgens conclusie 2, m e t h e t k e n-m e r k, dat men de samenstelling 0,2 0,5 gew. % amine oxyde doet bevatten.
- 4) Werkwijze volgens conclusie 1, 2 of 3, m e t h e t k e n m e r k, dat men de samenstelling triethanolamine25. oxyde of tributylamine-oxyde doet bevatten.
  - 5) Samenstellingen verkregen onder toepassing van de werkwijze volgens een der voorafgaande conclusies 1 4.
- 6) Werkwijze voor het peroxydisch uitharden van onverzadigde polyesterharsen, m e t h e t k e n m e r k,
  30. dat men de samenstelling volgens conclusie 5 uithardt.
  - 7) Voorwerpen geheel of in hoofdzaak bestaande uit volgens de werkwijze volgens conclusie 6 uitgeharde onverzadigde polyesterharsen.

# This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

### **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

☑ BLACK BORDERS
☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
☐ FADED TEXT OR DRAWING
BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
☐ GRAY SCALE DOCUMENTS
☐ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY
OTHER:

## IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.